



Istituto di Istruzione Superiore "Giuseppe Meroni"

Codice MIIS06300P - Corsi diurni e serali

DIPLOMA DI ISTRUZIONE PROFESSIONALE

Industria e Artigianato opzione Arredi e forniture d'interni

Servizi Commerciali ambito Aziendale e Turistico

Servizi Commerciali opzione Promozione commerciale e pubblicitaria

DIPLOMA DI ISTRUZIONE TECNICA

Grafica e Comunicazione

Meccanica e Meccatronica opzione Tecnologia del legno

DIPLOMA DI ISTRUZIONE LICEALE ARTISTICA

Indirizzo Design



FONDI STRUTTURALI EUROPEI
pon 2014-2020
PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO-FESR



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca
Dipartimento per lo Sviluppo Economico e la Ricerca Scientifica, con competenze in materia di politiche in materia di Promozione e Innovazione Sociale



Regione Lombardia



ECDL
TEST CENTER BCJ_01

ATTESTATO DI QUALIFICA PROFESSIONALE

Operatore del legno

Disegno d'arredo

PROGRAMMA CONSUNTIVO

Codice Mod. SD 17

Revisione 0.1

Anno Scol.	2016 - 2017	
Disciplina	Scienze Integrate: Chimica	
Classe	1TGC3	Indirizzo: Tecnico Grafico
Docente	Orsenigo Gianluigi	

	Titolo del modulo	Contenuti Svolti
1	Classificazione della materia in base alla composizione	Scopi e contenuti della chimica Gli stati di aggregazione della materia e i passaggi di stato Differenze ebollizione-evaporazione Trasformazioni fisiche e chimiche Analisi e sintesi Classificazione chimica della materia: miscugli, composti ed elementi. Le leggi ponderali: legge di Lavoisier, legge di Proust e legge di Dalton
2	Atomi e molecole	Definizione di atomo e molecola Particelle subatomiche e concetto di isotopia Numero atomico e numero di massa Esperimento di Rutherford Modelli atomici: Thompson, Rutherford e Bohr. Postulati di Bohr Significato di quantizzazione Forma ed energia degli orbitali atomici Configurazione elettronica degli atomi. Regola di Hund
3	I legami chimici	Il simbolismo a puntini di Lewis Potenziale di ionizzazione ed elettronegatività La tavola periodica degli elementi: criteri di costruzione e struttura Le famiglie chimiche La regola dell'ottetto elettronico Legame ionico Legame covalente omopolare ed eteropolare Il legame dativo Formule brute e formule di struttura
4	Laboratorio ed attività pratiche	Descrizione e classificazione degli strumenti di uso comune nei laboratori chimici. Le soluzioni Temperatura e passaggi di stato Densità delle sostanze liquide Il peso molecolare e la mole Costruzione di grafici (grafici cartesiani, areogrammi, istogrammi)



Strumenti e sussidi didattici

Libro di testo, appunti, audiovisivi.

Verifiche e Valutazioni	Attività di Recupero	Note
<p>Ogni modulo è stato verificato con una prova scritta e/o una interrogazione orale a seconda della tipologia dell'argomento trattato.</p> <p>E' stata utilizzata, per tutte le verifiche, la scala di valutazione prevista dal POF.</p> <p>Sia nel trimestre che nel pentamestre sono stati attribuiti due voti pratici; all'interno delle attività proposte sono state richieste e valutate relazioni svolte in classe o come lavoro domestico.</p> <p>A volte si è utilizzata una verifica strutturata</p>	<p>Alla fine di ogni modulo sono state effettuate azioni di recupero e agli allievi è stato consentito di recuperare i moduli insufficienti</p>	

Data,

Gli Studenti

.....

.....

Il Docente

.....

Il Docente Tecnico Pratico

.....